

РОССИЙСКАЯ АКАДЕМИЯ НАУК
РОССИЙСКИЙ ФОНД ФУНДАМЕНТАЛЬНЫХ ИССЛЕДОВАНИЙ
ИНСТИТУТ ХИМИИ РАСТВОРОВ ИМ. Г. А. КРЕСТОВА РАН
ИВАНОВСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ ХИМИКО-ТЕХНОЛОГИЧЕСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ
КОСТРОМСКОЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ ИМ. Н. А. НЕКРАСОВА
«МАТИ» – РОССИЙСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ ТЕХНОЛОГИЧЕСКИЙ УНИВЕРСИТЕТ
ИМ. К.Э. ЦИОЛКОВСКОГО
ИНСТИТУТ ФИЗИЧЕСКОЙ ХИМИИ И ЭЛЕКТРОХИМИИ ИМ. А. Н. ФРУМКИНА РАН
ИНСТИТУТ ПРИКЛАДНОЙ ФИЗИКИ АН МОЛДОВЫ
РОССИЙСКАЯ АКАДЕМИЯ ЕСТЕСТВЕННЫХ НАУК

Международная объединенная конференция

V конференция «СОВРЕМЕННЫЕ МЕТОДЫ В ТЕОРЕТИЧЕСКОЙ И ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНОЙ ЭЛЕКТРОХИМИИ»

IV конференция «ЭЛЕКТРОХИМИЧЕСКИЕ И ЭЛЕКТРОЛИТНО-ПЛАЗМЕННЫЕ МЕТОДЫ МОДИФИКАЦИИ МЕТАЛЛИЧЕСКИХ ПОВЕРХНОСТЕЙ»

ТЕЗИСЫ ДОКЛАДОВ

16 - 20 сентября 2013 г.

ПЛЕС, ИВАНОВСКАЯ ОБЛ., РОССИЯ

ИССЛЕДОВАНИЕ РАЗРЯДА-ИОНИЗАЦИИ НИКЕЛЯ НА ТВЕРДОПАСТОВОМ ГРАФИТОВОМ ЭЛЕКТРОДЕ (ТПГЭ)

Бадавамова Г.Л., Матакова Р.Н.

Казахский национальный университет им.Аль-Фараби, Алматы, Республика Казахстан
e-mail: gul-luk@mail.ru

Исследованный в данной работе никель является одним из важных компонентов полиметаллического сырья Казахстана, поэтому применение дешевых, экспрессных, высокочувствительных методов эколого-аналитического контроля его низких содержаний является актуальной проблемой массового анализа в технологии производства никеля. В последние годы для этой цели привлекается метод инверсионной вольтамперометрии(ИВА) с использованием широко применяемых в настоящее время твердых углеродных электродов. Выбор электродного материала является решающим фактором в повышении чувствительности аналитического сигнала в количественных электрохимических методах. Споявлением новых углеродсодержащих и композиционных электродов и разработкой автоматических устройств регенерации поверхности электрода, совершенствуются разрабатываются новые методики индивидуального и совместного определения более низких содержаний металлов при их различных сочетаниях в сложных объектах.

В данной работе с целью выявления электроаналитической возможности нового твердопастового графитового электрода (ТПГЭ) [1] проведено инверсионно-вольтамперометрическое исследование поведения ионов никеля(II) с использованием различных фоновых электролитов: 0,1 M KSCN; 0,5M H₂SO₄ и аммиачный буфер (1,0 M NH₃+0,5 M NH₄Cl, pH=9,50).

Поляризационные кривые регистрировали на вольтамперометрической установке IPCProMF с трехэлектродной ячейкой. Поверхность индикаторного электрода (ТПГЭ) после каждого опыта обновляли электрохимически при потенциале 0,00 В в течение 1-2 минут, а через 8-10 измерений - путем автоматизированного среза тонкого слоя поверхности электрода с помощью алмазного ножа на специальном датчике[1].

Методика исследований основана на предварительном восстановлении ионов никеля(II) до Ni⁰ при определенном оптимальном потенциале, концентрировании металла на твердом электроде и дальнейшем окислении его с поверхности электрода с последующей регистрацией анодного тока в виде пиков.

Установлена рабочая область потенциала ТПГЭ (-1,20....+1,50 В в зависимости от состава фона). На вольтампограммах регистрируются четкие анодные пики никеля с потенциалами максимума при:-0,45В (ф. 0,1M KSCN); -0,55 В (ф.1,0 M NH₃+0,5 M NH₄Cl, pH=9,50); -0,25 В (ф. 0,5M H₂SO₄). Определены оптимальные условия разряда-ионизации металла на ТПГЭ: скорость развертки потенциала - 100 мВ/с; потенциал предэлектролиза – -0,6 В (ф. H₂SO₄), -0,7 В (ф. NH₃+NH₄Cl), -0,9 В (ф. KSCN); время накопления – 3 минуты.

При выбранных оптимальных условиях накопления была исследована концентрационная зависимость аналитического сигнала никеля в интервале ($1 \times 10^{-8} \div 1 \times 10^{-3}$ M). Прямопропорциональная зависимость максимального анодного тока от содержания ионов Ni(II) в различных фоновых электролитах наблюдается в следующем концентрационном интервале: $\Delta C_{Ni} = (1 \cdot 10^{-8} \div 1 \cdot 10^{-4})$ M, а нижний предел определяемого содержания никеля составляет($1 \cdot 10^{-8} \div 5 \cdot 10^{-8}$ M) в зависимости от состава фона.

1. Тарасова В.А., Клетеник Ю.Б. Инверсионная вольтамперометрия меди на обновляемом графитовом электроде. // Зав. лаб. 1997. Т. 63. №8. С. 7.

АЛФАВИТНЫЙ УКАЗАТЕЛЬ

Ivković N.	37	Белкин В.С.	128
Kobayashi N.	6	Белкин П.Н.	55, 127
Lutovac M.	207	Белов П.А.	16, 106
Mohachi T.	207	Белых Д.В.	183
Novitovic O.	37, 195	Берберова Н.Т.	129, 130, 141
Novitovic A.	37	Березин Д.Б.	17, 81
Petrović V.	37	Березина Н.М.	14, 17, 22, 81
Tsyntsaru N.I.	98	Беспалова Ж.И.	149, 150
А		Блайда И.А.	97
Абилова М.У.	138	Бобанова Ж.И.	82, 83
Агафонов А.В.	69, 146	Боброва Н.В.	21
Аксёнова Е.Н.	67	Бойчук А.М.	190
Акшураева И.М.	169	Бондарев Н.В.	84, 85
Алдобаев Д.С.	13	Борзова Е.В.	18, 42, 85
Александрова Т.П.	68	Борисевич С.В.	203
Алексеев А.А.	13	Борисов А.М.	45, 87
Алексеева О.В.	69, 146	Букин В.И.	53
Алиев З.С.	206	Бурашникова М.М.	189
Алиев И.И.	73	Бурдина Е.И.	88
Амирханова Н.А.	16, 47, 106, 184	Буркитбаева Б.Дж.	71, 79, 89
Андианова Н.Н.	70	Буслаев С.С.	90
Антипов Е.В.	4	Бусько В.И.	91
Антишко А.Н.	139, 140	Бутман М.Ф.	40
Арбузников В.В.	40	Быков В.А.	178
Аргимбаева А.М.	71, 79, 89	В	
Артаев К.В.	121	Вайс А.А.	68, 137
Артемкина Ю.М.	72, 113	Васильев А.Д.	76
Б		Васильева Е.А.	129
Бабанлы Д.М.	206	Васильева Т.В.	97
Бабанлы М.Б.	73, 74	Виноградов А.В.	45
Бабанлы Н.Б.	205	Винокуров Е.Г.	185
Багавиева С.К.	68	Войт А.В.	105
Багаева М.А.	20	By Тхи Тхао	81
Багровская Н.А.	69	Г	
Бадавамова Г.Л.	75	Гайфулина А.Н.	92
Базанов М.И.	14, 17, 22, 59, 81, 188	Галанин С.И.	19, 93
Баклан В.Ю.	76	Гараева Г.Р.	107, 108
Балмасов А.В.	13, 26, 63, 96, 114, 134, 204	Гасюк М.И.	190
Барбин Н.М.	77	Гильберт С.В.	94
Барбина Т.М.	77	Глазунов А.В.	22
Барзилович П.Ю.	29	Гологан В.Ф.	83
Баринов Н.Н.	105	Голянин К.Е.	121
Басин М.Н.	9	Горбатков М.В.	95
Баятанова Л.Б.	78	Горчаков Э.В.	151
Бегдаиров С.С.	179	Готеляк А.В.	49
Бейсенова Г.С.	79	Григорович А.В.	85
Белевский С.С.	15, 80	Гридчин С.Н.	63
		Гришина Е.П.	18, 27, 42, 44, 86, 115
		Гусейнов Ф.Н.	74